INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG Appl. No. 10/56 INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(5) Internationale Patentklassifikation 5:

C07D 261/04, A01N 25/32

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

(43) Internationales
Veröffentlichungsdatum:

WO 91/08202

13. Juni 1991 (13.06.91)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP90/01966

A1

(22) Internationales Anmeldedatum:

17. November 1990 (17.11.90)

(30) Prioritätsdaten:

P 39 39 010.1

25. November 1989 (25.11.89) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): HO-ECHST AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Postfach 80 03 20, D-6230 Frankfurt am Main 80 (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): LÖHER, Heinz, Josef [DE/DE]; Amselweg 9, D-6238 Hofheim am Taunus (DE). SCHWAB, Wilfried [DE/DE]; Auf den Erlen 1d, D-6200 Wiesbaden (DE). BAUER, Klaus [DE/DE]; Doorner Straße 53d, D-6450 Hanau (DE). BIERINGER, Hermann [DE/DE]; Eichenweg 26, D-6239 Eppstein/Taunus (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: HOECHST AKTIENGESELL-SCHAFT; Zentrale Patentabteilung, Postfach 80 03 20, D-6230 Frankfurt am Main 80 (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AT (europäisches Patent), AU, BE (europäisches Patent), CA, CH (europäisches Patent), DE (europäisches Patent), DK (europäisches Patent), ES (europäisches Patent), FR (europäisches Patent), GB (europäisches Patent), GR (europäisches Patent), HU, IT (europäisches Patent), JP, KR, LU (europäisches Patent), NL (europäisches Patent), SE (europäisches Patent), SU, US.

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: ISOXAZOLINES, METHOD OF PREPARATION THEREOF, AND THEIR USE AS PLANT-PROTECTION AGENTS

(54) Bezeichnung: ISOXAZOLINE, VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG UND IHRE VERWENDUNG ALS PFLANZENSCHÜTZENDE MITTEL

$$CH_2 \longrightarrow X$$

(57) Abstract

Disclosed are compounds of the formula (I), in which Z, X and n are as defined in claim 1. Such compounds can be used as antidotes against the phytotoxicity of many herbicides used on crops, without diminishing the effect of the herbicide against weeds.

(57) Zusammenfassung

Verbindungen der Formel (I), worin Z, X und n wie in Anspruch I definiert sind, sind als Antidote gegen die Phytotoxizität von vielen Herbiziden bei Kulturpflanzen einsetzbar, ohne daß die herbizide Wirksamkeit gegen Schadpflanzen beeinträchtigt wird.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT.	Österreich	ES	Spanien	MG	Madagaskar
AU	Australien	FI	Finnland	ML	Mali
BB	Barbados	FR	Frankreich	MN	Mongolci
BE	Belgien	GA	Gabon	MR	Mauritanien
BF	Burkina Faso	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
BG	Bulgarien	GN	Guinea	NL	Niederlande
BJ	Benin	GR	Griechenland	NO	Norwegen
BR	Brasilien	HU	Ungarn	PL	Polen .
CA	Kanada	n	Italien	RO	Rumänien .
CF	Zentrale Afrikanische Republik	JP	Japan	SD	Sudan
CG	Kongo	KP	Demokratische Volksrepublik Korca	SE	Schweden
CH	Schweiz	KR	Republik Korea	SN	
CI	Côte d'Ivoire	Li	Liechtenstein	SU	Senegal Soviet Union
CM	Kamerun	LK	Sri Lanka	TD	Tschad
DE	Deutschland	เบ	Luxemburg	TG	Togo
DK	Dänemark	MC	Monaco	us	Vereinigte Staaten von Amerika

Beschreibung

Isoxazoline, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als pflanzenschützende Mittel

Die Erfindung betrifft Safener oder Antidote, die in Kombination mit Herbiziden die Phytotoxizität der Herbizide bei Kulturpflanzen herabsetzen können.

Gegenstand der Erfindung sind pflanzenschützende Isoxazoline der allgemeinen Formel (I) oder deren Salze

worin

- unabhängig voneinander Halogen, Nitro, Cyano oder Z Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Cycloalkyl, wobei die 15 letzten vier genannten Reste unsubstituiert oder einoder mehrfach durch Alkoxy, Hydroxy oder Halogen substituiert sind, oder ferner Amino, Mono- oder Dialkylamino, Phenyl oder Phenoxy, wobei Phenyl und Phenoxy unabhängig voneinander unsubstituiert oder 20 ein- oder mehrfach durch Halogen oder Halogenalkyl substituiert sind, oder zwei benachbarte Substituenten Z zusammen für eine divalente Gruppe der Formel -OCH20-, -S-CH₂-O- oder -S-CH₂-S-, die unsubstituiert oder durch Alkyl substituiert ist, stehen, 25
 - n eine ganze Zahl von 0 bis 5,
- X Hydroxy oder Alkoxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Alkylthio oder Cycloalkoxy, wobei die fünf letztgenannten Reste

unsubstituiert oder ein- oder mehrfach durch Reste aus der Gruppe Alkoxy, Alkylthio, Mono- und Dialkylamino, Phenyl, substituiertes Phenyl, Cyano und Halogen substituiert sind, oder ferner Phenoxy oder substituiertes Phenoxy, oder

ferner Phenoxy oder substituiertes Phenoxy, oder ferner Trialkylsilylmethoxy, einen Rest der Formel

$$-N \longrightarrow (Z^1)_n^1 \qquad \text{oder} \qquad -C \nearrow R$$

worin jeweils R Wasserstoff oder Alkyl bedeutet, Z¹
unabhängig von Z die oben bei Z genannten Bedeutungen
hat und n¹ eine ganze Zahl von O bis 5 ist, oder
ferner Amino, Mono- oder Dialkylamino, Cycloalkylamino,
Hydrazino, Alkyl- oder Dialkylhydrazino, Pyridino,
Morpholino, Dimethylmorpholino, einen Rest der Formel

$$- o - N = C < \frac{R^1}{R^2}$$

5

15

35

worin R¹ und R² unabhängig voneinander Alkylreste

bedeuten oder R¹ und R² gemeinsam mit dem sie

verknüpfenden C-Atom einen Cycloalkylrest bilden, oder

ferner einen Rest der Formel

worin R³ und R⁴ unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl stehen, bedeuten.

5

In der Formel (I) können Alkyl-, Alkoxy-, Haloalkyl-, Alkylamino- und Alkylthioreste sowie die entsprechenden ungesättigten und/oder substituierten Reste jeweils geradkettig oder verzweigt sein. Alkylreste, auch in den zusammengesetzten Bedeutungen wie Alkoxy, Haloalkyl usw., bedeuten Methyl, Ethyl, n- und i-Propyl, n-, i-, t- und 2-Butyl, die isomeren Pentyl-, Hexyl-, Heptyl-, Octyl-, Nonyl-, Decyl-, Undecyl- und Dodecylreste sowie die längerkettigen Fettalkylreste mit bis zu 24 C-Atomen; bevorzugt sind C_1 - C_{12} -Alkylreste. Alkenyl- und Alkinylreste 10 haben die Bedeutung der den Alkylresten entsprechenden möglichen ungesättigten Reste, vorzugsweise (C_2-C_{12}) -Alkenylund -Alkinylreste. Halogen bedeutet Fluor, Chlor, Brom oder Jod, vorzugsweise Fluor, Chlor oder Brom, insbesondere Fluor oder Chlor. 15

Im Falle X = OH können die Verbindungen der Formel (I) Salze bilden. Erfindungsgemäß einsetzen lassen sich die in der Landwirtschaft verwendbaren Salze. Als solche kommen beispielsweise Metallsalze wie Alkali- oder Erdalkalisalze, insbesondere Natrium- oder Kaliumsalze, Ammoniumsalze oder substituierte Ammoniumsalze, die 1 bis 4-fach durch Alkylund/oder Alkanolreste mit vorzugsweise bis zu 4 C-Atomen substituiert sind, in Frage.

25

30

35

20

Ferner erfaßt Formel (I) auch alle Stereoisomeren und deren Gemische, insbesondere auch reine Enantiomere und deren Gemische (z.B. Racemate). Stereoisomere können vor allem . auftreten, wenn asymmetrische C-Atome oder geeignet substituierte Doppelbindungen in der Formel (I) vorhanden sind. Ein asymmetrisches C-Atom ist das an dem Sauerstoffatom im Isoxazolinring gebundene C-Atom.

Von besonderem Interesse sind erfindungsgemäße pflanzenschützende Verbindungen der Formel (I), in der unabhängig voneinander Halogen, Nitro, Cyano, (C1-C4)-Alkyl, (C_1-C_4) Alkoxy, (C_1-C_4) Alkylthio, wobei die Alkyl-, Alkoxy- und Alkylthiogruppen unsubstituiert oder einoder mehrfach durch Halogenatome, insbesondere Fluor oder Chlor substituiert sind, (C3-C6)Cycloalkyl, das unsubstituiert oder durch (C1-C4)Alkyl substituiert ist, Amino, (C1-C4)Alkylamino, Di-(C1-C4)alkylamino, Hydroxymethyl, (C1-C4)Alkoxy-methyl, Phenyl oder Phenoxy, wobei Phenyl und Phenoxy unsubstituiert oder ein- oder mehrfach durch Halogen oder einfach durch Trifluormethyl oder durch ein oder mehrere Halogenatome und ein Trifluormethyl substituiert ist, oder zwei benachbarte Substituenten Z für die divalente Gruppe -O-CH2-O-, -S-CH2-O- oder -S-CH2-S- stehen und n 0, 1, 2 oder 3 bedeuten.

5

35

- Von besonderem Interesse sind erfindungsgemäße Mittel mit Verbindungen der Formel (I), in der
- X Hydroxy, -OCH₂Si(CH₃)₃, (C₃-C₆)Cycloalkoxy,
 Phenyl(C₁-C₆)alkoxy, Phenoxy, (C₂-C₆)Alkenyloxy,
 (C₂-C₆)Alkinyloxy, (C₁-C₆)Alkoxy, (C₁-C₆)Alkylthio,
 wobei die Alkoxy oder Alkylthiogruppe unsubstituiert
 oder ein- oder zweifach durch (C₁-C₂)Alkoxy, Mono- oder
 Di-(C₁-C₆)Alkylamino, (C₁-C₂)Alkylthio, Cyano oder einoder mehrfach durch Halogen substituiert ist,
 einen Rest der Formel

$$-\frac{N}{R} \xrightarrow{(Z^1)_n^1} \operatorname{oder} -C \xrightarrow{N} R$$

worin jeweils R Wasserstoff oder (C_1-C_4) Alkyl bedeutet, Z^1 die bei Z oben genannte Bedeutung hat und n^1 0, 1, 2 oder 3 ist, oder ferner Amino, Mono- oder Di- (C_1-C_4) alkylamino, (C_5-C_6) -

Cycloalkylamino, Hydrazino, Piperidino, Morpholino oder 2,6-Dimethylmorpholino, einen Rest der Formel

$$-0-N = C < \frac{R^1}{R^2}$$

5 worin

 R^1 und R^2 unabhängig voneinander (C_1-C_4) Alkyl bedeuten oder R^1 und R^2 gemeinsam mit dem sie verknüpfenden C-Atom einen 5-, 6- oder 7-gliedrigen Cycloalkylrest bilden,

10 oder einen Rest der Formel

worin R^3 und R^4 unabhängig voneinander für Wasserstoff oder (C_1-C_4) -Alkyl stehen, bedeutet.

Bevorzugt sind erfindungsgemäße Verbindungen der Formel (I) oder deren Salzen,

worin

- Z unabhängig voneinander Halogen, insbesondere Fluor oder Chlor, Nitro, (C_1-C_4) Alkyl, (C_1-C_4) Alkoxy oder Trifluormethyl und
- 25 n 0, 1 oder 2 bedeuten, sowie solche Verbindungen der Formel (I), in denen
 - X Hydroxy, (C1-C4)-Alkoxy oder einen Rest der Formel

worin \mathbb{R}^3 für Wasserstoff oder CH_3 und \mathbb{R}^4 für Wasserstoff oder $(\mathrm{C}_1\mathrm{-C}_4)\mathrm{-Alkyl}$ stehen,

35 bedeutet.

Besonders bevorzugt sind erfindungsgemäße Verbindungen der Formel (I), in der Z, n und X jeweils für bevorzugt genannte Bedeutungen stehen.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist auch ein Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (I) und deren Salze, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel (II)

 $CH_2CH=CH_2$ (II)

worin $(Z)_n$ die in Formel (I) angegebenen Bedeutungen hat, mit einem Nitriloxid der Formel (III)

15 (-)0 - N = C - COX (III)
worin X die in Formel (I) angegebene Bedeutung hat,
umsetzt.

10

Als Lösungsmittel eignen sich unpolare organische 20 Lösungsmittel, z.B. Ether wie Diethylether oder THF.

Die Ausgangsverbindungen der Formel (II) und (III) sind
literaturbekannt (vgl. J. Org. Chem. 25, 1160 (1960);
J. Med. Chem. 17 (1974), 549-552; J. Chem. Soc. Chem.

Commun. 1984, 968-969; und dort genannte Zitate) oder
lassen sich analog bekannten Verbindungen herstellen.
Die Nitriloxide der Formel (III) werden dabei in der Regel
in situ aus 2-Halogeno-2-hydroximinoessigsäure(derivaten)
unter Einwirkung von Basen hergestellt und direkt mit schon
in der Reaktionsmischung enthaltender Verbindung der Formel
(II) umgesetzt. Die Umsetzung wird vorzugsweise bei einer
temperatur von -15°C bis zur Siedetemperatur des
Lösungsmittels insbesondere bei Raumtemperatur durchgeführt.

Die Verbindungen der Formel (I) enthalten ein Asymmetriezentrum am C-Atom, das im Isoxazolinring an dem Sauerstoffatom gebunden ist. Entsprechende enantiomere Formen können nach üblichen Methoden, beispielsweise durch Racemattrennung, erfolgen. Eine Racemattrennung ist in der Regel über

diastereomere Salze der Verbindungen der Formel I, in der X = OH bedeutet, mit optisch aktiven Basen möglich.

Die Verbindungen der Formel (I) reduzieren oder unterbinden unerwünschte phytotoxische Nebenwirkungen, die beim Einsatz von Herbiziden in Nutzpflanzenkulturen auftreten können.

Die Verbindungen der Formel (I) und die herbiziden Wirkstoffe können zusammen oder in beliebiger Reihenfolge nacheinander ausgebracht werden. Die Verbindungen der Formel (I) sind dann in der Lage, schädliche Nebenwirkungen der Herbizide bei Kulturpflanzen zu vermindern oder völlig aufzuheben, ohne die Wirksamkeit dieser Herbizide gegen Schadpflanzen zu beeinträchtigen.

15

20

5

Hierdurch kann das Einsatzgebiet herkömmlicher
Pflanzenschutzmittel ganz erheblich erweitert werden.
Solche Verbindungen, die die Eigenschaft besitzen,
Kulturpflanzen gegen phytotoxische Schäden durch Herbizide
zu schützen, werden "Antidote" oder "Safener" genannt.

Herbizide, deren phytotoxische Nebenwirkungen mittels der Verbindungen der Formel (I) herabgesetzt werden können, sind z.B. Carbamate, Thiocarbamate, Halogenacetanilide,

- substituierte Phenoxy-, Naphthoxy-,
 Phenoxyphenoxy-, Benzyloxyphenoxy- und
 Heteroaryloxyphenoxy-carbonsäurederivate sowie
 Cyclohexandionderivate. Heteroaryloxy-phenoxycarbonsäurederivate sind z.B. Chinolyloxy-, Chinoxalyloxy-,
- Pyridyloxy-, Benzoxazolyloxy-, Benzthiazolyloxy-phenoxy-carbonsäureester. Bevorzugt sind Phenoxyphenoxy- und Heteroaryloxyphenoxycarbonsäureester. Als Ester kommen hierbei insbesondere niedere Alkyl-, Alkenyl- und Alkinylester in Frage.

35

Beispielsweise seien, folgende Herbizide genannt, ohne daß dadurch eine Beschränkung erfolgen soll:

```
A) Herbizide vom Typ der Phenoxyphenoxy-, Benzylphenoxy-
und Heteroaryloxy-phenoxycarbonsäure-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)alkyl-,
-(C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>)alkenyl- und -(C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>)alkinylester, wie
2-(4-(2,4-Dichlorphenoxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester,
2-(4-(4-Brom-2-chlorphenoxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester,
2-(4-(4-Trifluormethylphenoxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester,
2-(4-(2-Chlor-4-trifluormethylphenoxy)-phenoxy)-
propionsäuremethylester, 2-(4-(2,4-Dichlorbenzyl)-phenoxy)-
propionsäuremethylester,
4-(4-(4-Trifluormethylphenoxy)-phenoxy)-pent-2-en-
```

- 4-(4-(4-Trifluormethylphenoxy)-phenoxy)-pent-2-ensäureethylester, 2-(4-(3,5-Dichlorpyridyl-2-oxy)-phenoxy)propionsäureethylester, 2-(4-(3,5-Dichlorpyridyl-2-oxy)phenoxy)-propionsäurepropargylester,
 2-(4-(6-Chlorbenzoxazol-2-yl-oxy)-phenoxy)-
- propionsäureethylester, 2-(4-(3-Chlor-5-trifluormethyl-2-pyridyloxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester, 2-(4-(5-Trifluormethyl-2-pyridyloxy)-phenoxy)-

propionsäurebutylester, 2-(4-(3-Fluor-5-chlorpyridyl-2-oxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester, 2-(4-(3-Fluor-5-

- chlorpyridyl-2-oxy)-phenoxy)-propionsäurepropargylester,
 2-(4-(6-Chlor-2-chinoxalyloxy)phenoxy)-propionsäuremethylester,
 2-(4-(6-Fluor-2-chinoxalyloxy)phenoxy)-propionsäuremethylester,
 2-(4-(6-Chlor-2-chinolyloxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester,
 2-(4-(5-Chlor-3-fluorpyridin-2-yloxy)-phenoxy)-thiopropionsäure-
- 25 5-methoxycarbonylmethylester,

35

- B) Chloracetanilid-Herbizide wie
 N-Methoxymethyl-2,6-diethyl-chloracetanilid,
 N-(3'-Methoxyprop-2'-yl)-methyl-6-ethyl-chloracetanilid,
 N-(3-Methyl-1,2,4-oxdiazol-5-yl-methyl)-chloressigsäure-2,6-dimethylanilid,
 - C) Thiocarbamate wie S-Ethyl-N,N-dipropylthiocarbamat oder S-Ethyl-N,Ndiisobutylthiocarbamat,

5

D) Cyclohexandion-Derivate wie

Methyl-3-(1-allyloxyimino)butyl-4-hydroxy-6,6-dimethyl2-oxocyclohex-3-encarboxylat

2-(N-Ethoxybutyrimidoyl)-5-(2-ethylthiopropyl)-3-hydroxy-

2-cyclohexen-1-on,

2-(N-Ethoxybutyrimidoyl)-5-(2-phenylthiopropyl)-3-hydroxy-2-cyclohexen-1-on,

2-(1-Allyloxyiminobutyl)-4-methoxycarbonyl-5,5-dimethyl-3-oxocyclohexenol,

2-(1-(3-Chlorallyloxy)-iminobutyl)-5-(2-ethylthio)propyl)3-hydroxy-cyclohex-2-enon
2-(1-(Ethoxyimino)-butyl)-3-hydroxy-5-(thian-3-yl)cyclohex-2-enon oder
2-(1-Ethoxyiminopropyl)-5-(2,4,6-trimethylphenyl)-3-

15 hydroxy-2-cyclohexen-1-on.

Das Mengenverhältnis Safener:Herbizid kann innerhalb weiter Grenzen, vorzugsweise im Bereich zwischen 1:10 und 10:1, insbesondere zwischen 2:1 und 1:10, liegen. Die jeweils optimalen Mengen an Herbizid und Safener sind abhängig vom Typ des verwendeten Herbizids oder vom verwendeten Safener sowie von der Art des zu behandelnden Pflanzenbestandes und lassen sich von Fall zu Fall durch entsprechende Versuche ermitteln.

25

20

Haupteinsatzgebiete für die Anwendung der Safener sind vor allem Getreidekulturen (Weizen, Roggen, Gerste, Hafer), Reis, Mais, Sorghum, aber auch Baumwolle, Zuckerrübe, Zuckerrohr und Sojabohne.

30

35

Die Safener der Formel (I) können je nach ihren Eigenschaften zur Vorbehandlung des Saatgutes der Kulturpflanze (Beizung der Samen) verwendet werden oder vor der Saat in die Saatfurchen eingebracht werden oder zusammen mit dem Herbizid vor oder nach dem Auflaufen der Pflanzen angewendet werden. Vorauflaufbehandlung schließt sowohl die Behandlung

5

10

35

der Anbaufläche vor der Aussaat als auch die Behandlung der angesäten, aber noch nicht bewachsenen Anbauflächen ein. Bevorzugt ist die gemeinsame Anwendung mit dem Herbizid. Hierzu können Tankmischungen oder Fertigformulierungen eingesetzt werden.

Die benötigten Aufwandmengen der Verbindungen der Formel (I) können je nach Indikation und verwendetem Herbizid innerhalb weiter Grenzen schwanken und variieren im allgemeinen zwischen 0,01 und 10 kg Wirkstoff je Hektar.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist deshalb auch ein Verfahren zum Schutz von Kulturpflanzen vor phytotoxischen Nebenwirkungen von Herbiziden, das dadurch gekennzeichnet ist, daß eine wirksame Menge einer Verbindung der Formel (I) vor, nach oder gleichzeitig mit dem Herbizid auf die Pflanzen Pflanzensamen oder die Anbaufläche appliziert wird.

Darüber hinaus weisen die erfindungsgemäßen Verbindungen

wachstumsregulatorische Eigenschaften bei Kulturpflanzen

auf. Sie greifen regulierend in den pflanzeneigenen

Stoffwechsel ein und können damit zur Ernteerleichterung

wie z.B. durch Auslösen von Desikkation, Abszission und

Wuchsstauchung eingesetzt werden. Des weiteren eignen sie

25 sich auch zur generellen Steuerung und Hemmung von

unerwünschtem vegetativen Wachstum, ohne dabei die Pflanzen

abzutöten. Eine Hemmung des vegetativen Wachstums spielt

bei vielen mono- und dikotylen Kulturen eine große Rolle,

da das Lagern hierdurch verringert oder völlig verhindert

werden kann.

Die Verbindungen der Formel (I) oder deren Kombination mit einem oder mehreren der genannten Herbizide bzw. Herbizidgruppen können auf verschiedene Art formuliert werden, je nachdem welche biologischen und/oder chemischphysikalischen Parameter vorgegeben sind. Als Formulierungsmöglichkeiten kommen beispielsweise in Frage:
Spritzpulver (WP), emulgierbare Konzentrate (EC),
wasserlösliche Pulver (SP), wasserlösliche Konzentrate (SL),
Emulsionen (EW), versprühbare Lösungen, Kapselsuspensionen (CS)

Dispersionen auf Öl- oder Wasserbasis, Suspoemulsionen,
Suspensionskonzentrate (SC), Stäubemittel (DP), ölmischbare
Lösungen (OL), Beizmittel, Granulate (GR) in Form von
Mikro-, Sprüh-, Aufzugs- und Adsorptions-Granulaten,
Granulate zur Boden- bzw. Streuapplikation, wasserlösliche
Granulate (SG), wasserdispergierbare Granulate (WG),
ULV-Formulierungen, Mikrokapseln und Wachse.

Diese einzelnen Formulierungstypen sind im Prinzip bekannt und werden beispielsweise beschrieben in: Winnacker-Küchler, "Chemische Technologie", Band 7, C. Hauser Verlag München, 4. Aufl. 1986; van Valkenburg, "Pesticides Formulations", Marcel Dekker N.Y., 2nd Ed. 1972-73; K. Martens, "Spray Drying Handbook", 3rd Ed. 1979, G. Goodwin Ltd. London.

Die notwendigen Formulierungshilfsmittel wie 20 Inertmaterialien, Tenside, Lösungsmittel und weitere Zusatzstoffe sind ebenfalls bekannt und werden beispielsweise beschrieben in: Watkins, "Handbook of Insecticide Dust Diluents and Carriers", 2nd Ed., Darland Books, Caldwell N.J.; H.v.Olphen, "Intruduction to Clay ∷ 25 Colloid Chemistry"; 2nd Ed., J. Wiley & Sons, N.Y., Marsden, "Solvents Guide", 2nd Ed., Interscience, N.Y. 1950; McCutcheon's, "Detergents and Emulsifiers Annual", MC Publ. Corp., Ridgewood N.J.; Sisley and Wood, "Encyclopedia of Surface Active Agents", Chem. Publ. Co. 30 Inc., N.Y. 1964; Schönfeldt, "Grenzflächenaktive Äthylenoxidaddukte", Wiss. Verlagsgesell., Stuttgart 1976; Winnacker-Küchler, "Chemische Technolgie", Band 7,

C. Hauser Verlag München, 4. Aufl. 1986.

Auf der Basis dieser Formulierungen lassen sich auch Kombinationen mit anderen pestizid wirksamen Stoffen, Düngemitteln und/oder Wachstumsregulatoren herstellen, z.B. in Form einer Fertigformulierung oder als Tankmix.

5

Gegenstand der Erfindung sind deshalb auch die Mittel, welche die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) enthalten. Vor allem sind diese einerseits pflanzenschützende Mittel die einen oder mehrere Verbindungen der Formel (I) und dem jeweiligen Formulierungstyp entsprechende übliche inerte Hilfsmittel enthalten, und andererseits herbizide Mittel, die eine Kombination von Verbindungen der Formel (I) und ein oder mehrere Herbizide und dem jeweiligen Formulierungstyp entsprechende übliche Hilfsmittel enthalten.

15

35

10

Spritzpulver sind in Wasser gleichmäßig dispergierbare Präparate, die neben dem Wirkstoff außer einem Verdünnungsoder Inertstoff noch Netzmittel, z.B. polyoxethylierte Alkylphenole, polyoxethylierte Fettalkohole und Fettamine, 20 Fettalkoholpolyglykolethersulfate, Alkansulfonate oder Alkylphenolsulfonate und Dispergiermittel, z.B. ligninsulfonsaures Natrium, 2,2'-dinaphthylmethan-6,6'-disulfonsaures Natrium, dibutylnaphthalin-sulfonsaures Natrium oder auch 25 oleylmethyltaurinsaures Natrium enthalten. Emulgierbare Konzentrate werden durch Auflösen des Wirkstoffes in einem organischen Lösungsmittel, z.B. Butanol, Cyclohexanon, Dimethylformamid, Xylol oder auch höhersiedenden Aromaten oder Kohlenwasserstoffen unter 30 Zusatz von einem oder mehreren Emulgatoren hergestellt. Als Emulgatoren können beispielsweise verwendet werden: Alkylarylsulfonsaure Calzium-Salze wie Ca-Dodecylbenzolsulfonat oder nichtionische Emulgatoren wie Fettsäurepolyglykolester, Alkylarylpolyglykolether,

Fettalkoholpolyglykolether, Propylenoxid-Ethylenoxid-

Kondensationsprodukte, Alkylpolyether, Sorbitanfettsäureeter, Polyoxyethylensorbitanfettsäureester oder Polyoxethylensorbitester.

- Stäubemittel erhält man durch Vermahlen des Wirkstoffes mit fein verteilten festen Stoffen, z.B. Talkum, natürlichen Tonen, wie Kaolin, Bentonit, Pyrophillit, oder Diatomeenerde.
- Granulate können entweder durch Verdüsen des Wirkstoffes

 auf adsorptionsfähiges, granuliertes Inertmaterial
 hergestellt werden oder durch Aufbringen von
 Wirkstoffkonzentraten mittels Klebemitteln, z.B.
 Polyvinylalkohol, polyacrylsaurem Natrium oder auch
 Mineralölen, auf die Oberfläche von Trägerstoffen wie Sand,
 Kaolinite oder von granuliertem Inertmaterial. Auch können
 geeignete Wirkstoffe in der für die Herstellung von
 Düngemittelgranulaten üblichen Weise gewünschtenfalls in
 Mischung mit Düngemitteln granuliert werden.
- Die agrochemischen Zubereitungen enthalten in der Regel 0.1 bis 99 Gewichtsprozent, insbesondere 0,1 bis 95 Gew.-%, Wirkstoff der Formel (I), oder Wirkstoffgemisch Antidot/Herbizid, 1 bis 99,9 Gew.-%, insbesondere 5 bis 99,8 Gew.-%, eines festen oder flüssigen Zusatzstoffes und 0 bis 25 Gew.-%, insbesondere 0,1 bis 25 Gew.-%, eines Tensides.

In Spritzpulvern beträgt die Wirkstoffkonzentration z.B. etwa 10 bis 90 Gew.-%, der Rest zu 100 Gew.-% besteht aus üblichen Formulierungsbestandteilen. Bei emulgierbaren Konzentraten kann die Wirkstoffkonzentration etwa 1 bis 80 Gew.-%, vorzugsweise 5 bis 80 Gew.-% betragen. Staubförmige Formulierungen enthalten meistens 1 bis 25 Gew.-%, vorzugsweise 5 bis 20 Gew.-% an Wirkstoff, versprühbare Lösungen etwa 0,2 bis 25 Gew.-%, vorzugsweise 2 bis 20 Gew.-% Wirkstoff. Bei Granulaten wie wasserdispergierbaren Granulaten hängt der Wirkstoffgehalt zum Teil davon ab, ob die wirksame Verbindung flüssig oder fest vorliegt. In der Regel liegt der Gehalt bei den in Wasser dispergierbaren Granulaten zwischen 10 und 90 Gew.-%.

Daneben enthalten die genannten Wirkstofformulierungen gegebenenfalls die jeweils üblichen Haft-, Netz-, Dispergier-, Emulgier-, Penetrations-, Lösungsmittel, Füll- oder Trägerstoffe.

5

10

Zur Anwendung werden die in handelsüblicher Form vorliegenden Formulierungen gegebenenfalls in üblicher Weise verdünnt, z.B. bei Spritzpulvern, emulgierbaren Konzentraten, Dispersionen und wasserdispergierbaren Granulaten mittels Wasser. Staubförmige Zubereitungen, Boden- bzw. Streugranulate, sowie versprühbare Lösungen werden vor der Anwendung üblicherweise nicht mehr mit weiteren inerten Stoffen verdünnt.

Mit den äußeren Bedingungen wie Temperatur, Feuchtigkeit, der Art des verwendeten Herbizids u.a. variiert die erforderliche Aufwandmenge der Verbindungen der Formel (I). Sie kann innerhalb weiter Grenzen schwanken, z.B. zwischen 0,005 und 10,0 kg/ha oder mehr Aktivsubstanz, vorzugsweise liegt sie jedoch zwischen 0,01 und 5 kg/ha.

Folgende Beispiele dienen zur Erläuterung der Erfindung:

A. Formulierungsbeispiele

25

a) Ein Stäubmittel wird erhalten, indem man 10 Gew.-Teile einer Verbindung der Formel (I) und 90 Gew.-Teile Talkum oder Inertstoff mischt und in einer Schlagmühle zerkleinert.

30

35

b) Ein in Wasser leicht dispergierbares, benetzbares Pulver wird erhalten, indem man 25 Gewichtsteile einer Verbindung der Formel (I), 64 Gewichtsteile kaolinhaltigen Quarz als Inertstoff, 10 Gewichtsteile ligninsulfonsaures Kalium und 1 Gew.-Teil oleoylmethyltaurinsaures Natrium als Netz- und Dispergiermittel mischt und in einer Stiftmühle mahlt.

- c) Ein in Wasser leicht dispergierbares Dispersionskonzentrat wird erhalten, indem man 20 Gewichtsteile einer Verbindung der Formel (I) mit 6 Gew.-Teilen Alkylphenolpolyglykolether (®Triton X 207), 3 Gew.-Teilen Isotridecanolpolyglykolether (8 EO) und 71 Gew.-Teilen paraffinischem Mineralöl (Siedebereich z.B. ca. 255 bis über 277°C) mischt und in einer Reibkugelmühle auf eine Feinheit von unter 5 Mikron vermahlt.
- 10 d) Ein emulgierbares Konzentrat wird erhalten aus 15 Gew.Teilen einer Verbindung der Formel (I), 75 Gew.-Teilen
 Cyclohexanon als Lösemittel und 10 Gew.-Teilen
 oxethyliertes Nonylphenol als Emulgator.
- e) Ein in Wasser dispergierbares Granulat wird erhalten indem man

75 Gewichtsteile einer Verbindung der Formel I,

- 10 " ligninsulfonsaures Calcium,
- 5 " Natriumlaurylsulfat,
- 3 "Polyvinylalkohol und
- 7 " Kaolin
- mischt, auf einer Stiftmühle mahlt und das Pulver in einem Wirbelbett durch Aufsprühen von Wasser als Granulierflüssigkeit granuliert.
 - f) Ein in Wasser dispergierbares Granulat wird auch erhalten, indem man

20

5

25 Gewichtsteile einer Verbindung der Formel (I),

5 " 2,2'-Dinaphthylmethan-6,6'-disulfonsaures
Natrium,

2 " oleoylmethyltaurinsaures Natrium,

1 Gewichtsteil Polyvinylalkohol,

17 Gewichtsteile Calciumcarbonat und

50 " Wasser

auf einer Kolloidmühle homogensiert und vorzerkleinert,
anschließend auf einer Perlmühle mahlt und die so
erhaltene Suspension in einem Sprühturm mittels einer
Einstoffdüse zerstäubt und trocknet.

B) Chemische Beispiele

15

5

5-(2,4-Dichlorbenzyl)-2-isoxazolin-3-carbonsäureethylester (Beispiel Nr. 93)

Zu 10,7 g 2,4-Dichlor-1-allylbenzol in 270 ml Ether läßt man 18,8 ml Triethylamin tropfen. Anschließend läßt man langsam innerhalb von 5 Stunden eine Lösung aus 20,55 g 2-Chlor-2hydroximino-essigsäureethylester in 270 ml Ether zutropfen. Danach wird 24 Stunden lang gerührt, mit Wasser extrahiert, die Etherphase getrocknet und Ether abdestilliert. So werden 35,5 g (98 % der Theorie) des oben bezeichneten Produkts mit einem Brechungsindex von n²⁵ = 1,534 erhalten.

2-Chlor-2-hydroximino-essigsäureethylester (Ausgangsmaterial für Beispiel Nr. 93)

30

35

69,8 g Glycinethylesterhydrochlorid werden in 120 ml Wasser und 41 ml konzentrierter Salzsäure vorgelegt. Bei -10°C werden dann innerhalb 1 Stunde 38 g NaNO₂ in 60 ml Wasser zugetropft. Nach einer halben Stunde gibt man weitere 42,5 ml konzentrierte Salzsäure zu und dann innerhalb 1 Stunde weitere 38 g NaNO₂ in 60 ml Wasser. Es wird 1 Stunde bei -10°C nachgerührt. Daraufhin wird mit Ether extrahiert

WO 91/08202 PCT/EP90/01966

und die Etherphase mehrmals mit Wasser gewaschen. Der Ether wird abdestilliert und die Kristalle getrocknet. So werden 38 g (50 % der Theorie) 2-Chlor-2-hydroximino-essigsäureethylester mit einem Schmelzpunkt von 81 - 82°C erhalten.

In der folgenden Tabelle I ist das obengenannte Beispiel zusammen mit weiteren Beispielen aufgeführt, die in analoger Weise hergestellt werden können.

10

5

Die analogen Isoxazolincarbonsäuren können aus den entsprechenden Estern bzw. die Isoxazolinester wahlweise aus den entsprechenden Carbonsäuren nach im Prinzip bekannten Methoden hergestellt werden.

15

20

25

30

35

Nr.	(Z) _n	X	Schmp. (n_D^{20})
	·		
1	n = 0	-0-C ₂ H ₅	Öl
2	11	- осн ₃	75 - 77°C
3	11	- OH	128°C
4	11	-oc ₃ H ₇	(1,5199)
5	11	-OCH(CH ₃) ₂	
. 6	11	- OC ₄ H ₉	•
7	11	-OCH2CH(CH3)2	
8	11	-OCH2CO2CH3	٠
9	11	-OCH2CO2C2H5	
10	tt	-OCH(CH3)CO2C2H5	(1,5091)
11	11	-NH-NH ₂	
12	11	-OCH ₂ -C ₆ H ₅	
13	11	-N(CH ₃) ₂	
14	tf	-NH ₂	
15	11 .	-OCH(CH3)CO2CH3	
16	11	-NHC ₆ H ₅	•
17	11	-OCH ₂ CH=CH ₂	
18	11	-och ₂ c≡ch	
, 19	ti	-0-K+	
20	**	-O ⁻ Na ⁺	
21	n	-O-NH4	
22	n	-OCH ₂ Si(CH ₃) ₃	
23	11	-0C ₆ H ₅	
			•

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(Z) _n	x	Schmp. (n ²⁰)
24	4-F	-0-C ₂ H ₅	Öl
	11 11	-0-0 ₂ m5 -0CH ₃	
25	11	- OCH 3	138 - 140°C
26	11		
27	11	-0C ₃ H ₇	
28		-OCH(CH ₃) ₂	
29	11	-0C4H9	
30	11	-OCH ₂ CH(CH ₃) ₂	
31	11	-och ₂ co ₂ ch ₃	·
32	11	-0CH2CO2C2H5	
33	11	$-och(ch_3)co_2c_2h_5$	
34	11	-NH-NH ₂	Ö1
35	11	-OCH ₂ -C ₆ H ₅	
36	11	-N(CH ₃) ₂	
37	11	- NH ₂	
38	11	-OCH(CH3)CO2CH3	
39	11	-NHC ₆ H ₅	
40	11	-OCH2CH=CH2	· ·
41	tt	- OCH ₂ C≡CH	
42	Ħ,	-0-K+	·
43	91	-0-Na ⁺	
44	Ħ	-0"NH ₄	
45	11	-OCH ₂ Si(CH ₃) ₃	
46	11	-0C6H5	

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(Z) _n	x	Schmp. (n ²⁰)
47	4-Cl	-0-C ₂ H ₅	Öl
48	11	-OCH ₃	92°C
49	tt	- OH	140°C
50	11	- oc ₃ H ₇	(1,5075)
51	11	-OCH(CH ₃) ₂	
52	Ħ	-0C4H9	:
53	11	-och ₂ ch(ch ₃) ₂	
54	ú	-och ₂ co ₂ ch ₃	
55	11	- осн ₂ со ₂ с ₂ н ₅	•
56	11	-OCH(CH ₃)CO ₂ C ₂ H ₅	(1,514)
57	11	-NH-NH ₂	·
58		-OCH ₂ -C ₆ H ₅	,
59	11	-N(CH ₃) ₂	•
60	11	- NH ₂	
61	. 11	-och(ch3)co2ch3	
62	tt	-NHC6H5	
63	11	-OCH2CH=CH2	•
64	ti	-OCH ₂ C≡CH	
65	11	- o- K+	
66	11	-O-Na ⁺	
67	41	-0-NH4	
68	11	-OCH2Si(CH3)3	
69	TT .	-0C ₆ H ₅	

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(Z) _n	x	Schmp. (n ²⁰)
			(4 POC)
70	2-Cl	-0-C ₂ H ₅	(1,526)
71	· 11	-och ₃	(1,547)
72	11.	-OH	80°C
73	11	-00 ₃ H ₇	(1,533)
74	11	-OCH(CH ₃) ₂	
75	ft	-OC4H9	(1,523)
76	Ħ	-OCH2CH(CH3)2	
77	ŧţ	-OCH2CO2CH3	
78	Ħ	- och2co2c2H5	•
79	ŧī	- och (CH ₃) CO ₂ C ₂ H ₅	
80	tt	- NH- NH ₂	
81	11	- осн ₂ - с ₆ н ₅	
82	11	-N(CH ₃) ₂	
83	Ħ	-NH ₂	
84	11	- och (CH3) CO2CH3	
85	11	-NHC ₆ H ₅	
86	**	-OCH2CH=CH2	
87	11	- OCH ₂ C≡CH	
88	11	-0-K+	
89	11	- 0 ⁻ Na ⁺	
90	11	-0"NH4	•
91	n	-OCH ₂ Si(CH ₃) ₃	
92	11	-00 ₆ H ₅	

Nr.	(Z) _n	X	Schmp. (n_D^{20})
93	2,4-Cl ₂	-0-C ₂ H ₅	(1,534)
94	11	-OCH3	(1,544)
95	n	- OH	40°C
96	11	-oc ₃ H ₇	
97	11	-OCH(CH ₃) ₂	
98	11	-0C4H9	
99	n	-OCH2CH(CH3)2	
100	n	-OCH2CO2CH3	
101	11	-OCH2CO2C2H5	
102	n ·	-осн(сн ₃)со ₂ с ₂ н ₅	
103	Ħ	- NH- NH ₂	Öl
104	31	-осн ₂ -с ₆ н ₅	
105	11	-N(CH ₃) ₂	
106	11	-NH ₂	
107	11	- och (ch ₃) co ₂ ch ₃	
108	11	-NHC ₆ H ₅	
109	п	-OCH ₂ CH=CH ₂	
110	11	-och ₂ c≡ch	
111	11	-0-K+	
112	ŧŧ	-O-Na ⁺	
113	31	-0"NH4	
114	11	-OCH ₂ Si(CH ₃) ₃	
115	11	-oc ₆ H ₅	

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(Z) _n	х .	Schmp. (n ²⁰)
116	2-0CH3	-0-C ₂ H ₅	Öl
117	11	-OCH ₃	
118	11	· - OH	
119	11	-0C3H7	
120	11	-OCH(CH3)2	
121	11	-004 ^H 9	
122	11	-OCH2CH(CH3)2	
123	11	- осн ₂ со ₂ сн ₃	
124	11	$-och_2co_2c_2h_5$	
125	11	-OCH(CH3)CO2C2H5	
126	Ħ	- NH- NH ₂	
127	11	-OCH ₂ -C ₆ H ₅	·
128	11	-N(CH ₃) ₂	
129	***	- NH ₂	
130	11	-OCH(CH3)CO2CH3	
131	11	-NHC ₆ H ₅	
132	***	-OCH2CH=CH2	•
133	11	-OCH ₂ C≡CH	
134	***	-0-K+	
135	11	O'Na ⁺ .	
136	11	-0"NH4	
137	11	-OCH2Si(CH3)3	
138	11	- OC ₆ H ₅	

Nr.	(Z) _n	X	Schmp. (n ²⁰)
139	2-CH ₃ ,4-Cl	-0-C ₂ H ₅	
140	11	- OCH ₃	
141	n ·	- OH	
142	11	-0C ₃ H ₇	
143	11	-OCH(CH ₃) ₂	
144	11	-0C4H9	
145	Ħ	-OCH ₂ CH(CH ₃) ₂	
146	11	-OCH ₂ CO ₂ CH ₃	
147	Ħ	-OCH ₂ CO ₂ C ₂ H ₅	• .
148	11	-och(CH3)CO2C2H5	
149	11	-NH-NH ₂	•
150	11	-OCH ₂ -C ₆ H ₅	
151	11	-N(CH ₃) ₂	
152	11	-NH ₂	•
153	11	-OCH(CH3)CO2CH3	
154	11	-NHC ₆ H ₅	
155	91	-OCH2CH=CH2	•
156	11	-och ₂ c≡ch	
157	11	-0-K+	
158	11	-0-Na ⁺	
159	11	-0-NH ₄	
160	11	-OCH ₂ Si(CH ₃) ₃	
161	Ħ	-0C ₆ H ₅	

Nr.	(Z) _n	X	Schmp. (n _D ²⁰)
162	2,3,4,5,6-F ₅	-0-C ₂ H ₅	89°C
163	2,3,4,3,0-15	- OCH ₃	121°C
164	11	- OH	
165	11	-OC ₃ H ₇	
166	11	- OCH(CH ₃) ₂	· .
167	11	- OC ₄ H ₉	
168	11	- OCH ₂ CH(CH ₃) ₂	
169	ti	- OCH ₂ CO ₂ CH ₃	
170	11	-OCH ₂ CO ₂ C ₂ H ₅	· .
171	11	- OCH (CH ₃) CO ₂ C ₂ H ₅	
172	11	-NH-NH ₂	
173	11	-OCH ₂ -C ₆ H ₅	
174	n	-N(CH ₃) ₂	
175	Ħ	-NH ₂	
176	11	-och(CH ₃)CO ₂ CH ₃	
177	n	-NHC ₆ H ₅	•
178	11	-OCH ₂ CH=CH ₂	
179	11	- OCH ₂ C≡CH	
180	11	0-K ⁺	
181	11	-0-Na+	
182	11	-0"NH4	
183	11	-OCH ₂ Si(CH ₃) ₃	
184	11	-oc ₆ H ₅	

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(Z) _n	x	Schmp. (n ²⁰)
185	3,4-0-CH ₂ -0-	-0-C ₂ H ₅	(1,541)
186	" 2 2	-OCH ₃	102°C
187		-OH	147-149 ℃
188	***	-0C ₃ H ₇	(1,516)
189	11	-OCH(CH ₃) ₂	
190	11	-0C ₄ H ₉	(1,528)
191	11	-OCH2CH(CH3)2	·
192	11	-och ₂ co ₂ ch ₃	
193	11	-OCH2CO2C2H5	
194	11	-OCH(CH ₃)CO ₂ C ₂ H ₅	
195	Ħ	-NH-NH ₂	•
196	11	-OCH ₂ -C ₆ H ₅	
197	11	-N(CH ₃) ₂	•
198	11	-NH ₂	
199	11	-och(ch3)co2ch3	
200	11	-NHC ₆ H ₅	
201	11	-och2cH=cH2	
202	tt	- och ₂ c≡ch	
203	11	-0~K ⁺	
204	11	-O ⁻ Na ⁺	
205	II	-0-NH ₄	
206	11	-OCH ₂ Si(CH ₃) ₃	
207	11	-0C ₆ H ₅	
208	4-CF3	-OCH ₃	•
209	2-CF3	-OCH ₃	
210	4-CF3	-OC ₂ H ₅	
211	2-CF3	$-OC_2H_5$	
213	4-CF3	-OCH2CO-OCH3	
214	2-CF ₃	-och(cH ₃)cooc ₂ H ₅	

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(Z) _n	x	Schmp.	(n _D ²⁰)
215	2-OCHF ₂	- осн ₃		
216	11	- OC ₂ H ₅		
217	. 11	-OCH2CO2CH3		
218	4-OCHF2	$- \text{OCH}(\text{CH}_3) \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$		
219	11	-OCH3		
220	Π	-OC2H5		
221	3-CF ₃	-OCH ₃	-	
222 .	3-F	-OCH ₃		
223	3-C1	-OC2H5		• •
224	3,5-Cl ₂	- OH		
225	3,5-F ₂	-OCH ₃		
226	2-0CF ₃	-OCH ₃		
227	11	-0C2H5		
228	11	-OCH2CO2CH3		
229	4-0CF3	-OCH ₃		
230	11	-OC ₂ H ₅	·	
231	11	-OC4H9		
232	3-OCF3	-OCH ₃		
233	2-SCH3	-OCH3		
234	3-SCH3	-OCH ₃		•
235	4-SCH3	-OCH ₃		
236	2-SC ₂ H ₅	-OCH ₃		
237	3-SC2H5	-OCH ₃		
238	$4-sc_2H_5$	-OCH ₃	•	
239	2-CH ₂ CH ₂ OH	-OCH ₃		
240	4-CH ₂ CH ₂ OH	-OCH ₃		
241	2-CH2CH2OH	-OCH ₃		
242	2-0CH ₂ CH ₂ OH	- OCH3		
243	3-0CH ₂ CH ₂ OH	-OCH ₃		
244	4-0CH2CH2OH	-OCH ₃	•	
245	2-0CH2CH2OCH3	-OCH ₃		

Nr.	(Z) _n	х	Sch	mp. (n _D ²⁰)
246	4-OCH2CH2OCH3	- OCH3		
247	2-N(CH ₃) ₂	-OCH3		
248	$3-N(C_2H_5)_2$	-OCH3		
249	$4-N(CH_3)_2$	-OCH3		
250	$4-NO_2$	-OCH3		
251	11	-0C2H5		
252	2,4-(NO ₂) ₂	- OCH3.		
253	2-NO ₂	-OCH3		
254	3-NO ₂	- OCH3		
255	2-CN	-OCH3		
256	3-CN	-OCH3		
257	4-CN	-OCH3		
258	2-CN,4-C1	-OCH3		
259	2-C1,4-CN	-OCH3		
260	2-CH ₃ , 4-CN	-OCH3		
261	4-Cyclo-C ₆ H ₁₁	-OCH3		
262	4-Cyclo-C ₅ H ₉	- OCH3		
263	4-C ₆ H ₅	-OCH3		
264	4-0C ₆ H ₅	- OCH3		
265	$4-(2,4-C_6H_3Cl_2)$	-OCH3		
266	$4-OC_6H_3Cl_2(2,4)$	-OCH3		
267	$4-(2-CF_3-C_6H_4)$	-OCH3		
268	$4-(4-CF_3-C_6H_4)$	OCH ³		
269	4-(2-CF ₃ -C ₆ H ₄ -0	-) -OCH3		
270	4-(4-CF ₃ -C ₆ H ₄ -0	-) -OCH3		
271	4-CH ₃	-0C2H5	(1	.,505)

C. Biologische Beispiele

Beispiel 1

: :

Weizen und Gerste wurden im Gewächshaus in Plastiktöpfen bis zum 3-4-Battstadium herangezogen und dann mit erfindungsgemäßen Verbindungen und Herbiziden im Nachauflaufverfahren behandelt. Die Herbizide und die Verbindungen der Formel (I) wurden dabei in Form wäßriger Suspensionen bzw. Emulsionen mit einer Wasseraufwandmenge von umgerechnet 800 1/ha ausgebracht. 3-4 Wochen nach der Behandlung wurden die Pflanzen visuell auf jede Art von Schädigung durch die ausgebrachten Herbizide bonitiert, wobei insbesondere das Ausmaß der anhaltenden Wachstumshemmung berücksichtigt wurde. Die Bewertung erfolgte in Prozentwerten im Vergleich zu unbehandelten Kontrollen.

Die Ergebnisse aus Tabelle II veranschaulichen, daß die erfindungsgemäßen Verbindungen starke Herbizidschäden an Kulturpflanzen effektiv reduzieren können.

Selbst bei starken Überdosierungen der Herbizide werden bei den Kulturpflanzen auftretende schwere Schädigungen deutlich reduziert und geringere Schäden völlig aufgehoben. Mischungen aus Herbiziden und erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich deshalb in ausgezeichneter Weise zur selektiven Unkrautbekämpfung in Getreidekulturen.

28

20

10

50

Tabelle II
Safenerwirkung der erfindungsgemäßen Verbindungen

Herbizid (H)	l .		
+	Dosis	Kulturpflanz	enschädigung (%)
Safener Nr.	kg a.i./ha	TRAE	HOVU
H	. 2,0	80	-
	0,2	· -	85 - 90
H+1	2,0 + 1,25	20	-
H+1	0,2 + 1,25	· -	30
H+3	2,0 + 1,25	25	<u>.</u>
H+3	0,2 + 1,25	-	35
H+2	0,2 + 1,25	-	40 .
H+4	11	-	40
H+10	. 11	-	40
H+2 4	11	-	50
H+47	. !!		40
H+49	·11	-	50
H+26	11	-	40
H+70	11	-	18
H+71	11	-	20
H+72	11	-	20

Abkürzungen:

H+73

H+75

H+94

H+95

TRAE = Triticum aestivum (Weizen)

HOVU = Hordeum vulgare (Gerste)

a.i. = Aktivsubstanz (d.h. bezogen auf reinen Wirkstoff)

H = 2-(4-(6-Chlorbenzoxazol-2-yloxy)phenoxypropionsäureethylester (Fenoxaprop-ethyl)

Safener Nr. = s. Nr. des Herstellungsbeispiels aus Tabelle I

PATENTANSPRÜCHE

1. Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze

$$((Z)_n) \xrightarrow{CH_2} \xrightarrow{0} x$$

worin

5

35

2 unabhängig voneinander Halogen, Nitro, Cyano oder
Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Cycloalkyl, wobei die

letzten vier genannten Reste unsubstituiert oder einoder mehrfach durch Alkoxy, Hydroxy oder Halogen
substituiert sind, oder ferner Amino, Mono- oder
Dialkylamino, Phenyl oder Phenoxy, wobei Phenyl und
Phenoxy unabhängig voneinander unsubstituiert oder
ein- oder mehrfach durch Halogen oder Halogenalkyl
substituiert sind, oder zwei benachbarte Substituenten
Z zusammen für eine divalente Gruppe der Formel -OCH2O-,
-S-CH2-O- oder -S-CH2-S-, die unsubstituiert oder durch
Alkyl substituiert ist, stehen,

n eine ganze Zahl von 0 bis 5,

Hydroxy oder Alkoxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Alkylthio oder Cycloalkoxy, wobei die fünf letztgenannten Reste unsubstituiert oder ein- oder mehrfach durch Reste aus der Gruppe Alkoxy, Alkylthio, Mono- und Dialkylamino, Phenyl, substituiertes Phenyl, Cyano und Halogen substituiert sind, oder ferner Phenoxy oder substituiertes Phenoxy, ferner Trialkylsilylmethoxy, einen Rest der Formel

$$-\frac{N}{R} \qquad \text{oder} \qquad -C \qquad -C \qquad R$$

worin jeweils R Wasserstoff oder Alkyl bedeutet, Z¹ unabhängig von Z die oben bei Z genannten Bedeutungen hat und n¹ eine ganze Zahl von O bis 5 ist, oder ferner Amino, Mono- oder Dialkylamino, Cycloalkylamino, Hydrazino, Alkyl- oder Dialkylhydrazino, Pyridino, Morpholino, Dimethylmorpholino, einen Rest der Formel

$$- o - N = C \Big\backslash_{\mathbb{R}^2}^{\mathbb{R}^1}$$

5

10

15

25

30

35

worin \mathbb{R}^1 und \mathbb{R}^2 unabhängig voneinander Alkylreste bedeuten oder \mathbb{R}^1 und \mathbb{R}^2 gemeinsam mit dem sie verknüpfenden C-Atom einen Cycloalkylrest bilden, oder ferner einen Rest der Formel

worin R³ und R⁴ unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl stehen, bedeuten.

- 2. Verbindungen oder deren Salze nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß in Formel (I)
- Z unabhängig voneinander Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)-Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, wobei die Alkyl-, Alkoxy- und Alkylthiogruppen unsubstituiert oder einoder mehrfach durch Halogenatome, insbesondere Fluor oder Chlor substituiert sind, (C₃-C₆)Cycloalkyl, das unsubstituiert oder durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert ist, Amino, (C₁-C₄)Alkylamino, Di-(C₁-C₄)alkylamino, Hydroxymethyl, (C₁-C₄)Alkoxy-methyl, Phenyl oder Phenoxy, wobei Phenyl und Phenoxy unsubstituiert oder ein- oder mehrfach durch Halogen oder einfach durch Trifluormethyl oder durch ein oder mehrere Halogenatome und ein

Trifluormethyl substituiert ist, oder zwei benachbarte Substituenten Z für die divalente Gruppe -O-CH₂-O-, -S-CH₂-O- oder -S-CH₂-S- stehen und n 0, 1, 2 oder 3

5 bedeuten.

25

- 3. Verbindungen oder deren Salze nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß
- Hydroxy, -OCH₂Si(CH₃)₃, (C₃-C₆)Cycloalkoxy,
 Phenyl(C₁-C₆)alkoxy, Phenoxy, (C₂-C₆)Alkenyloxy,
 (C₂-C₆)Alkinyloxy, (C₁-C₆)Alkoxy, (C₁-C₆)Alkylthio,
 wobei die Alkoxy oder Alkylthiogruppe unsubstituiert
 oder ein- oder zweifach durch (C₁-C₂)Alkoxy, Mono- oder
 Di-(C₁-C₆)Alkylamino, (C₁-C₂)Alkylthio, Cyano oder einoder mehrfach durch Halogen substituiert ist,
 einen Rest der Formel

worin jeweils R Wasserstoff oder (C_1-C_4) Alkyl bedeutet, \mathbb{Z}^1 die bei Z oben genannte Bedeutung hat und \mathbb{N}^1 0, 1, 2 oder 3 ist, oder ferner Amino, Mono- oder Di- (C_1-C_4) alkylamino, (C_5-C_6) -Cycloalkylamino, Hydrazino, Piperidino, Morpholino oder 2,6-Dimethylmorpholino, einen Rest der Formel

$$_{-0-N} = c < \frac{R^1}{R^2}$$

worin

R¹ und R² unabhängig voneinander (C₁-C₄)Alkyl bedeuten

oder R¹ und R² gemeinsam mit dem sie verknüpfenden

C-Atom einen 5-, 6- oder 7-gliedrigen Cycloalkylrest bilden,

oder einen Rest der Formel

worin \mathbb{R}^3 und \mathbb{R}^4 unabhängig voneinander für Wasserstoff oder (C_1-C_4) -Alkyl stehen,

- 10 bedeutet.
 - 4. Verbindungen oder deren Salze nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß
- Z unabhängig voneinander Halogen, insbesondere Fluor oder

 Chlor, Nitro, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy oder

 Trifluormethyl und
 - n 0, 1 oder 2 und
 - X Hydroxy, (C1-C4)-Alkoxy oder einen Rest der Formel

worin \mathbb{R}^3 für Wasserstoff oder CH_3 und \mathbb{R}^4 für Wasserstoff oder $(\mathrm{C}_1\mathrm{-C}_4)\mathrm{-Alkyl}$ stehen,

- 25 bedeuten.
 - 5. Verfahren zur Herstellung der nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 definierten Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel (II)

$$CH_2CH=CH_2$$
(II)

30

worin $(Z)_n$ die in Formel (I) angegebenen Bedeutungen hat, mit einem Nitriloxid der Formel (III)

$$(-)_{O} - N = {C \choose +} - COX$$
 (III)

5

worin X die in Formel (I) angegebene Bedeutung hat, umsetzt.

- 6. Pflanzenschützende Mittel, dadurch gekennzeichnet, daß
 10 sie Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze nach einem
 oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 und inerte Zusatzstoffe
 enthalten.
- 7. Selektive herbizide Mittel, dadurch gekennzeichnet, daß

 15 sie Herbizide in Kombination mit Verbindungen der Formel (I)

 oder deren Salze die nach einem oder mehreren der Ansprüche

 1 bis 4 definiert sind, enthalten.
- 8. Mittel nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß
 20 sie als Herbizide Wirkstoffe aus der Gruppe Carbamate,
 Thiocarbamate, Halogenacetanilide, substituierte Phenoxy-,
 Naphthoxy-, Phenoxyphenoxy-, Benzyloxyphenoxy- und
 Heteroaryloxyphenoxy-carbonsäurederivate und
 Cyclohexandion-derivate enthalten.

:: 25

30

- 9. Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschten Pflanzen in Nutzpflanzenkulturen, dadurch gekennzeichnet, daß man Herbizid in Kombination mit nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 definierten Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze auf die Pflanzen, Pflanzensamen oder die Anbaufläche appliziert.
- 10. Verfahren zum Schutz von Nutzpflanzen gegen
 phytotoxische Nebenwirkungen von Herbiziden, dadurch
 gekennzeichnet, daß man Herbizide in Kombination mit nach

einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 definierten Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze auf die Pflanzen, Pflanzensamen oder die Anbaufläche appliziert.

5 11. Verwendung von nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 definierten Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze zum Schutz von phytotoxischen Nebenwirkungen von Herbiziden.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT PCT/EP 90/01966

	International Application No FCT/LF 90/01900				
I. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (if several classification symbols apply, indicate all) * According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC					
Int.Cl. ⁵ C 07 D 261/04, A 01 N 25/32					
II. FIELD	S SEARCHED				
6 10 0015 001		Minimum Docume	ntation Searched 7		
Classificati			Classification Symbols		
Int.	Int.Cl. ⁵ C 07 D; A 01 N				
	Documentation Searched other than Minimum Documentation to the Extent that such Documents are Included in the Fields Searched ⁶				
III. DOCI	JMENTS CONS	SIDERED TO BE RELEVANT			
Category *	Citation of	Document, 11 with Indication, where ap	propriate, of the relevant passages 12	Relevant to Claim No. 13	
Α	EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.) 17 July 1985,			1-11	
	see the whole document				
Α	EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, see the whole document			1-11	
А	Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13 MITSUI TOATSU CHEM INC			1-11	
•					
				·	
Special categories of cited documents: 19 "T" later document published after the international filling date or priority date and not in conflict with the application but					
considered to be of particular relevance cited to understand the principle or theory underlying the invention					
"E" earlier document but published on or after the international filing date "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to					
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or involve an inventive step which is cited to establish the publication date of another with document of particular relevance; the claimed invention					
citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "O" document is combined with one or more other such document is combined with one or more other such document is combined with one or more other such document is combined with one or more other such document is combined with one or more other such document is combined with one or more other such document.					
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "4" document member of the same patent family					
IV. CERTIFICATION					
Date of the Actual Completion of the International Search Date of Mailing of this International Search Report				erch Report	
5 February 1991 (05.02.91) 8 March 1991 (08.03.9			91)		
Internation	International Searching Authority Signature of Authorized Officer				
Furonean Paten Office					

ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.PCT/EP 90/01966

SA 41629

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on The European Patent office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date
EP-A2- 0148795	17/07/85	AT-A-B- AU-B- AU-D- CA-A- JP-A- US-A- US-A- ZA-A-	383724 585493 3790185 1250299 60226865 4661599 4810281 8500367	10/08/87 22/06/89 31/07/86 21/02/89 12/11/85 28/04/87 07/03/89 16/07/85
EP-A1- 0334120	27/09/89	DE-A-	3809765	05/10/89

For more details about this annex: see Official Journal of the European patent Office, No. 12/82

I. KLASSIFIKATION DES ANMELDUNGSGENSTANDS (bei mel	hreren Klassifikationssymholen sind alle anzugebe	n) ⁶		
Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der	nationalen Klasssifikation und der IPC			
InLCI.5 C 07 D 261/04, A 01 N 25/32				
II. RECHERCHIERTE SACHGEBIETE				
Recherchierter Min				
Kiassilikationssystem	lassifikationssymbole			
C 07 D; A 01 N				
Recherchierte nicht zum un	n Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so ter die recherchierten Sachgebiete fallen ⁸	oweit diese		
III. EINSCHLÄGIGE VERÖFFENTLICHUNGEN ⁹		12		
Art " Kennzeichnung der Veröffentlichung ¹¹ , soweit erforderlich	unter Angabe der maßgeblichen Teile ¹²	Betr. Anspruch Nr. ¹³		
A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P. 17 Juli 1985, siehe Dokument insgesamt	.A.)	1-11		
siene Dokument insgesamt				
·				
EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 Sepsiehe Dokument insgesamt	EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, siehe Dokument insgesamt			
		•		
A Patent Abstracts of Japan, Band Zusammenfassung von JP 62-103070 MITSUI TOATSU CHEM INC	1-11			
		:		
				
*Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen 10: "A" Veröffentlichung, die den aligemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam enzusehen ist definiert, aber nicht als besonders bedeutsam enzusehen ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist				
X Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden solt oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) *X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchteit beruhend betrachtet werden keit beruhend betrachtet werden veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchten von besonderer Bedeutung, die beanspruchten von besonderer Bedeutung, die beanspruchten veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchten verweiten ver				
te Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tatigkeit De- vurbiffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht gorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für				
"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldeda- tum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffent- licht worden ist				
IV. BESCHEINIGUNG Delum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des Internationalen Recherchenberichts				
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche 5. Februar 1991	= 8. 03. 91			
Internationale Recherchenbehörde Unterschrift des bevollmächtigten Bediensteten				
Furonäisches Patentamt	M. PEIS H.	Pez		

ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR.PCT/EP 90/01966

SA 41629

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am 28/12/90 Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
EP-A2- 0148795	17/07/85	AT-A-B- AU-B- AU-D- CA-A- JP-A- US-A- US-A- ZA-A-	383724 585493 3790185 1250299 60226865 4661599 4810281 8500367	10/08/87 22/06/89 31/07/86 21/02/89 12/11/85 28/04/87 07/03/89 16/07/85
EP-A1- 0334120	27/09/89	DE-A-	3809765	05/10/89